

#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Gianfuca GIARDI, et al.

GAU:

1764

SERIAL NO: 09/886,994

**EXAMINER:** 

FILED:

June 25, 2001

FOR:

PROCESS FOR SEPARATING MIXTURES OF HYDROCARBON ISOMERS IN GAS PHASE ON

**MOLECULAR SIEVES** 

ASSISTANT COMMISSIONER FOR PATENTS

**REQUEST FOR PRIORITY** 

RECEIVED

TC 1700

WASHINGTON, D.C. 20231

SIR:

☐ Full benefit of the filing date of U.S. Application Serial Number [US App No], filed [US App Dt], is claimed pursuant to the provisions of 35 U.S.C. §120.

-E-Full-benefit-of-the-filing-date-of-U-S-Provisional-Application-Serial-Number, filed, is-claimed-pursuant-to-the-provisions-of 35 U.S.C. §119(e).

Applicants claim any right to priority from any earlier filed applications to which they may be entitled pursuant to the provisions of 35 U.S.C. §119, as noted below.

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicants claim as priority:

**COUNTRY** 

**APPLICATION NUMBER** 

**MONTH/DAY/YEAR** 

**ITALY** 

MI2000A 001458

June 29, 2000

Certified copies of the corresponding Convention Application(s)

- are submitted herewith
- □ will be submitted prior to payment of the Final Fee
- □ were filed in prior application Serial No. filed
- were submitted to the International Bureau in PCT Application Number. Receipt of the certified copies by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.
- (A) Application Serial No.(s) were filed in prior application Serial No. filed; and
  - (B) Application Serial No.(s)
    - are submitted herewith
    - will be submitted prior to payment of the Final Fee

Respectfully Submitted,

OBLON, SPIVAK, McCLELLAND,

25,599

MAIER & NEUSTADT, P.C.

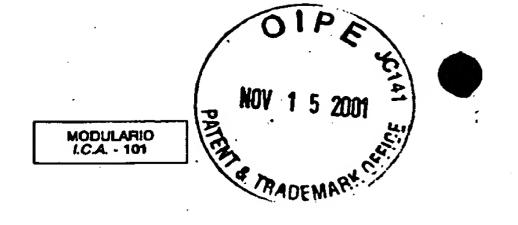
Registration No.

Joseph A. Scafetta, Jr. Registration No. 26,803

22850

Tel. (703) 413-3000 Fax. (703) 413-2220

(OSMMN 10/98)





## Ministero delle Attività Produttive

Direzione Generale per lo Sviluppo Produttivo e la Competitività de Ufficio Italiano Brevetti e Marchi

Ufficio G2



Autenticazione di copia di documenti relativi alla domanda di brevetto per:

Invenzione Industriale

N. MI2000 A 001458

RECEIVED

NOV 1 9 2001

TC 1700

Si dichiara che l'unita copia è conforme ai documenti originali depositati con la domanda di brevetto sopraspecificata, i cui dati risultano dall'accluso processo verbale di deposito.

Roma, lì = 2 LUG. 2009

POULO COMPAN

AL MINISTERO DELL'INDUSTRIA DEL COMMERCIO E DELL'ARTIGIANATO MODULO UFFICIO ITALIANO BREVETTI E MARCHI - ROMA DOMANDÀ DI BREVETTO PER INVENZIONE INDUSTRIALE, DEPOSITO RISERVE, ANTICIPATA ACCESSIBILITÀ AL PUBBLICO A. RICHIEDENTE (1) ENICHEM S.p.A. 1) Denominazione LSAN DONATO MILANESE - MI Residenza codice 097025401 55 2) Denominazione Residenza codice LIIIIIIIIIIIII B. RAPPRESENTANTE DEL RICHIEDENTE PRESSO L'U.I.B.M. cognome nome GENNARI MARCO E ALTRI cod. fiscale 07562850151 ENITECNOLOGIE SPA-BREVETTI E LICENZE denominazione studio di appartenenza via **F. MARITANO** n. 26 città S. DONATO MILANESE cap 20097 (prov) MI C. DOMICILIO ELETTIVO destinatario VEDI SOPRA via L l n. L\_\_\_\_ città L D. TITOLO classe proposta (sez/cl/scl) CiOi7iC gruppo/sottogruppo PROCEDIMENTO PER SEPARARE MISCELE DI ISOMERI IDROCARBURICI IN FASE GAS SU SETACCI MOLECOLARI ANTICIPATA ACCESSIBILITÀ AL PUBBLICO: NO 📙 SE ISTANZA: DATA LL / LL / LL N° PROTOCOLLO INVENTORI DESIGNATI cognome nome GIRARDI GIANLUCA 3) BIGNAZZI RENZO PANDOLFI GIANNI 4) PALUDETTO RENATO F. PRIORITÀ SCIOGLIMENTO RISERVE allegato nazione o organizzazione tipo di priorità numero di domanda N° Protocollo data di deposito S/R **INESSUNA** CENTRO ABILITATO DI RACCOLTA COLTURE DI MICRORGANISMI, denominazione H. ANNOTAZIONI SPECIALI **DOCUMENTAZIONE ALLEGATA** SCIOGLIMENTO RISERVE N. es. N° Protocollo 2 PROV Doc. 1) n. pag. 112 riassunto con disegno principale, descrizione e rivendicazioni (obbligatorio 1 esemplare) .... 2 PROV Doc. 2) 02 disegno (obbligatorio se citato in descrizione, 1 esemplare) n. tav. Textera a incerte a presorra o riferimento procura generale Doc. 3) RIS Doc. 4) RIS designazione inventore RIS Doc. 5) documenti di priorità con traduzione in italiano confronta singole priorità RIS Doc. 6) autorizzazione o atto di cessione Doc. 7) nominativo completo del richiedente 365.000.=(TRECENTOSESSANTACINQUEMILA) 8) attestati di versamento, totale lire obbligatorio 126/1<u>06</u>/12000 COMPILATO IL FIRMA DEL(I) RICHIEDENTE(I) II. MANDATARIO DR. MARCO GENNARI CONTINUA SI/NO NO DEL PRESENTE ATTO SI RICHIEDE COPIA AUTENTICA SI/NO SI UFFICIO PROVINCIALE IND. COMM. ART. DI MILANO <u> 1</u>5 codice L NUMERO DI DOMANDA LMI2000A 001458 **VERBALE DI DEPOSITO** Reg. A. DUEMILA **VENTINOVE** L'anno millenove cento GIUGNO 」. del mese di il(i) richiedente(i) sopraindicato(i) ha(hanno) presentato a me sottoscritto la presente tomanda fogli aggiuntivi per la concessione del brevetto soprariportato. ANNOTAZIONI VARIE DELL'UFFICIALE ROGANTE Suprio J. Coscard

ASSUNTO INVENZIONE CON DISE MERO DOMANDA LA 1200	GNO CIPALE DESCRIZIONE E RIVENDICAZIONE REG. A	data di deposito	290620	20
MERO BREVETJO		data di Rilascio	الالالالا	ليا
molo PROCEDIMENTO PER	SEPARARE MISCELE DI ISOME	RI IDRO	CARBURICI	IN FASE
AS SU SETACCI M		,		
•			. •	
RIASSUNTO	•			
-	Procedimento con contra de la contra del la contra de la contra del la contra de la contra de la contra de la contra de la contra del la contra de la contra del la contra de la contra del la contra de la contra del la contra d	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
	Procedimento per separare miscele di isomeri idrocarburici in fase gas su setacci molecolari caratterizzato dal fatto di comprendere i seguenti stadi:	-	•	
	(a) alimentare le miscele di isomeri idrocarburici ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna adsorbente primaria, in cui			•
	viene adsorbita parte degli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari;		•	
į.	(b) alimentare l'effluente dalla colonna, o dalle colonne, adsorbente primaria ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di			
	colonna adsorbente secondaria, in cui viene adsorbita la restante parte degli isomeri con maggiore selettività verso i setacci	1		.•
<i>*</i>	molecolari, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con minore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente già			•
	(c) alimentare il desorbente ad una colonna, o più colonne, avente la			
•	funzione di colonna desorbente, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari ed il		,	
	desorbente stesso.  (d) alimentare la corrente contenente gli isomeri con minore selettività			
	verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna adsorbente secondaria,			
	ad una unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciciare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente; (e) alimentare la corrente contenente gli isomeri con maggiore			
	selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna desorbente,			
•	ad una altra unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciciare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente,		·	
	essendo gli stadi (a), (b) e (c) effettuati mediante un numero di fasi uguale a tre ed un numero di colonne, dotate di letti fissi di setacci			
	molecolari, uguale a tre oppure ad un multiplo di tre. in modo che da una fase all'altra dette colonne passino			,
	alternativamente in sequenza da funzioni di colonna di adsorbimento secondaria, a funzioni di colonna di adsorbimento primaria, ed a		MATO	AREA DAROLEO
<u> </u>	funzioni di colonna di desorbimento.		E HI CHI	20000
			THE WAY	a in o
DISEGNO			ETT	Will Million
			Big Co	VENTUNIL
			MAIL:	thu.
·	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		del Cox	- Carlotte Control of the Control of
		; ; ;	•	
	Fig. 1			
	rig. I			
	. Д. Е	<b>;</b> 1		
	M			
!				
		,	•	·
	-	j	•	
	A B C			
	A   B   C		•	
			•	-
! !			•	
	•		٠	
	R D	1	÷	
		٠ ـ ـ ا		

W

"PROCEDIMENTO PER SEPARARE MISCELE DI ISOMERI IDROCARBURICI IN FASE GAS SU SETACCI MOLECOLARI" Enichem S.p.A.- P.zaza Boldrini 1-San Donato Milanese

\* \* \* \* \*

M 2000A001458

#### Descrizione

La presente invenzione riguarda un procedimento per separare miscele di isomeri idrocarburici in fase gas su setacci molecolari.

La separazione dei costituenti di una miscela di isomeri idrocarburici, con temperature di ebollizione molto simili, è tradizionalmente basata su opportune combinazioni tecniche di superfrazionamento e di processi di cristallizzazione, con costi elevati e rese limitate.

Alternativamente, è possibile realizzare la separazione di uno o più isomeri in maniera più economica ed efficiente tramite processi di adsorbimento su setacci molecolari condotti in fase liquida (US-3917734; US-3998901); in tali sistemi il fluido ed il solido adsorbente sono posti in contatto in controcorrente. La movimentazione del solido può essere sia effettiva sia simulata, quest'ultima ottenuta variando continuamente nel tempo la posizione delle alimentazioni e dei prelievi.

Esistono anche, per alcune famiglie di idrocarburi (paraffine-olefine, tagli C<sub>4</sub>-C<sub>5</sub>), processi su setacci molecolari, condotti a valori di temperatura e pressione tali da assicurare una miscela di alimentazione in fase vapore (US-5563299).

Tali processi sono costituiti da due sezioni:

-passaggio della miscela su un letto fisso di setacci molecolari



m

dove sono trattenuti gli isomeri con maggiore selettività ed eluiti i rimanenti (raffinato);

-recupero degli isomeri trattenuti mediante desorbimento con desorbente in fase vapore (estratto).

L'unità continua che realizza tale processo prevede pertanto l'installazione di almeno due letti fissi di setacci molecolari (o multipli, ossia 4, 6, 8, etc.) operanti alternativamente in adsorbimento e desorbimento.

Tale processo viene completato da operazioni di distillazione per il recupero del raffinato e dell'estratto dal desorbente; occorre, infatti, precisare che il letto in fase di adsorbimento proviene dalla fase di desorbimento precedente, al termine della quale è completamente saturo di desorbente.

Abbiamo ora trovato un procedimento utilizzante la fase vapore con qualsiasi miscela di isomeri idrocarburici che permette un maggior recupero per ciclo del prodotto desiderato nel raffinato.

Il procedimento, oggetto della presente invenzione, per separare miscele di isomeri idrocarburici in fase gas su setacci molecolari è caratterizzato dal fatto di comprendere i seguenti stadi:

- (a) alimentare le miscele di isomeri idrocarburici ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna adsorbente primaria, in cui viene adsorbita parte degli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari;
- (b) alimentare l'effluente dalla colonna, o dalle colonne, adsorbente primaria ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di

W

colonna adsorbente secondaria, in cui viene adsorbita la restante parte degli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con minore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente già presente nella colonna;

- (c)alimentare il desorbente ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna desorbente, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente stesso,
- (d) alimentare la corrente contenente gli isomeri con minore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna adsorbente secondaria, ad una unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciclare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente;
- (e) alimentare la corrente contenente gli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna desorbente, ad una altra unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciclare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente, essendo gli stadi (a), (b) e (c) effettuati mediante un numero di fasi uguale a tre ed un numero di colonne, dotate di letti fissi di setacci molecolari, uguale a tre oppure ad un multiplo di tre,

in modo che da una fase all'altra dette colonne passino alternativamente in sequenza da funzioni di colonna di adsorbimento secondaria, a funzioni di colonna di adsorbimento primaria, ed a

W

funzioni di colonna di desorbimento.

Gli adsorbimenti vengono condotti preferibilmente ad una temperatura compresa fra 20 e 180°C e ad una pressione compresa fra 1 e 10 bar.

Il desorbente utilizzato, scelto in base alle miscele di isomeri idrocarburici presenti, può essere un idrocarburo alifatico (pentano, esano, eptano, ottano, etc.) in fase vapore oppure un idrocarburo aromatico (benzene, toluene, metaxilene, etc.) sempre in fase vapore.

Qualsiasi setaccio molecolare in grado di presentare maggior selettività nei confronti di alcuni isomeri idrocarburici può essere usato nel procedimento oggetto della presente invenzione.

In particolare possono essere utilizzati setacci molecolari di zeolitico (ad esempio zeoliti di tipo X e Y).

Il procedimento oggetto dell'invenzione è consigliato soprattutto quando si hanno miscele di isomeri idrocarburici aventi un numero di atomi di carbonio minore o uguale a 10.

L'invenzione sarà ora meglio descritta avvalendoci degli schemi delle figure 1, 2 e 3, che rappresentano una realizzazione dei cicli di separazione costituiti da tre fasi utilizzanti tre colonne.

Nella fase 1, fig.1, la miscela idrocarburica di isomeri (M) è alimentata alla colonna primaria (A), l'effluente della quale è a sua volta inviato alla colonna secondaria (B), dalla quale si ottiene la corrente "Raffinato" (R), composta dai componenti con minore affinità (selettività) verso i setacci molecolari, e dal desorbente (Adsorbimento). Una terza colonna (C) è alimentata con desorbente (D); la corrente uscente "Estratto" (E) è costituita dai componenti

M

presenti nella miscela di alimentazione aventi maggiore affinità con il letto (adsorbiti) e dal desorbente stesso (Desorbimento).

Nella Fase 2, fig.2, la miscela idrocarburica è inviata alla colonna secondaria della fase precedente (B, ora primaria), il cui effluente è alimentato alla colonna C (che passa dal desorbimento a colonna secondaria); la primaria della fase precedente passa in desorbimento (A).

Nella fase 3, fig. 3, lo schema della fase precedente è ripetuto in modo tale da completare il ciclo; la miscela è pertanto alimentata alla colonna C (primaria), il raffinato è raccolto dalla colonna A (secondaria) e la colonna B è in desorbimento.

Vengono ora riportati degli esempi illustrativi ma non limitativi aventi lo scopo di meglio comprendere la presente invenzione.

#### Esempi 1-4

Prove di Equilibrio: determinazione delle selettività e confronto fase vapore – fase liquida.

La selettività di una zeolite è definita come

Sij = (% peso i / % peso j)ADS/(% peso i / % peso j)MIX
(dove ADS è la fase adsorbita e MIX è la fase gas)

e viene determinata in condizioni di equilibrio attraverso prove sperimentali, condotte alla temperatura di circa 160°C e a circa 1.1 bar, utilizzando una colonna di 8,5 mm di diametro 55 mm di lunghezza, contenente circa 26 g di zeolite. La condizione di equilibrio si verifica quando la composizione della miscela effluente dalla colonna è identica a quella della miscela alimentata. La prova

M

sperimentale prevede una fase di adsorbimento della miscela sino alle condizioni di equilibrio, realizzata su un letto saturo di desorbente (Toluene) e una di desorbimento, anch'essa condotta sino all'equilibrio, alimentando desorbente in controcorrente. In entrambe le fasi il flusso uscente dalla colonna viene raccolto e se ne determina la composizione; sulla base di tali analisi si calcolano le selettività dei componenti e la capacità adsorbente della zeolite, definita come la massa-adsorbita-per unità di massa di zeolite.

La realizzazione del processo in fase vapore presenta 2 vantaggi:

- minore quantità di miscela alimentata (a composizione pressoché inalterata) che riempie il volume morto del letto zeolitico rispetto al processo in fase liquida;
- valori di selettività migliori rispetto ai corrispondenti in fase liquida come riportato nella tabella I per 2 zeoliti differenti, nel caso di miscele di isomeri C<sub>8</sub> a composizione equimolecolare.

I dati degli esempi 1 e 3 Comparativi in tabella I sono stati presi rispettivamente dall'US-3917734 e dall'US-3998901.

### Esempi 5-6

Prove di separazione: confronto processo a due e tre colonne.

Le prove di separazione hanno lo scopo di individuare le prestazioni di separazione di un'unita a setacci molecolari rispetto ad una miscela di composizione ben definita; l'unità di laboratorio utilizzata è costituita da 2 colonne aventi le dimensioni e il carico di zeolite sopra descritto, situate all'interno di un forno, allo scopo di mantenere i 160° C richiesti dalla sperimentazione.



Le prove di separazione con 2 colonne sono state realizzate in continuo, ossia avendo sempre una colonna in adsorbimento ed una in desorbimento, con recupero sempre sia del raffinato sia dell'estratto. Le prove di separazione con 3 colonne sono invece state realizzate in discontinuo, ossia intervallando ogni fase di adsorbimento, con entrambe le colonne in marcia e recuperando il raffinato, con una fase durante la quale è recuperato l'estratto e si desorbe la colonna che nella fase precedente svolgeva la funzione di colonna primaria. Il numero complessivo di fasi per ciclo è quindi di sei, rispetto alle 3 necessarie qualora si avessero a disposizione 3 colonne.

Nella tabella II sono riportate le prestazioni di separazione per i due processi in analisi, ottenute con colonne delle stesse dimensioni e caratteristiche, alimentando la stessa miscela (93% Etb, 7% Px) e con lo stesso grado di purezza del raffinato (Etb al 99.9%).

Nel processo a 3 colonne, il recupero di Etb, o in generale del prodotto desiderato nel raffinato, aumenta in maniera sensibile; nel caso specifico passa dal 48% al 56%, con un incremento 16,7%. Tale variazione, specialmente nei casi in cui l'estratto può essere riciclato a sezioni d'impianto a monte dell'unita a setacci molecolari, come schematizzato nello schema a blocchi di fig. 4, permette di abbassare notevolmente lo specifico energetico (energia necessaria per produrre un kg di prodotto raffinato). Nel caso analizzato, nel passaggio da 2 a 3 colonne, lo specifico energetico dell'Etilbenzene al 99.9% passa da 7020 kcal/kg a 6750 kcal/kg.

Nello schema di fig.4 si rappresenta:



con (S) la sezione d'impianto a monte dell'unità a setacci molecolari;
con (U) l'unità di separazione a setacci molecolari;
con (C<sub>e</sub>) la colonna recupero desorbente da estratto;
con (C<sub>r</sub>) la colonna recupero desorbente da raffinato;
con (M) la carica;
con (R) il raffinato;
con (E) l'estratto;
con (E) l'estratto;
con (E<sub>g</sub>) il raffinato grezzo, cioè il raffinato ed il desorbente;
con (E<sub>g</sub>) l'estratto grezzo, cioè l'estratto ed il desorbente;
con (D) il desorbente.

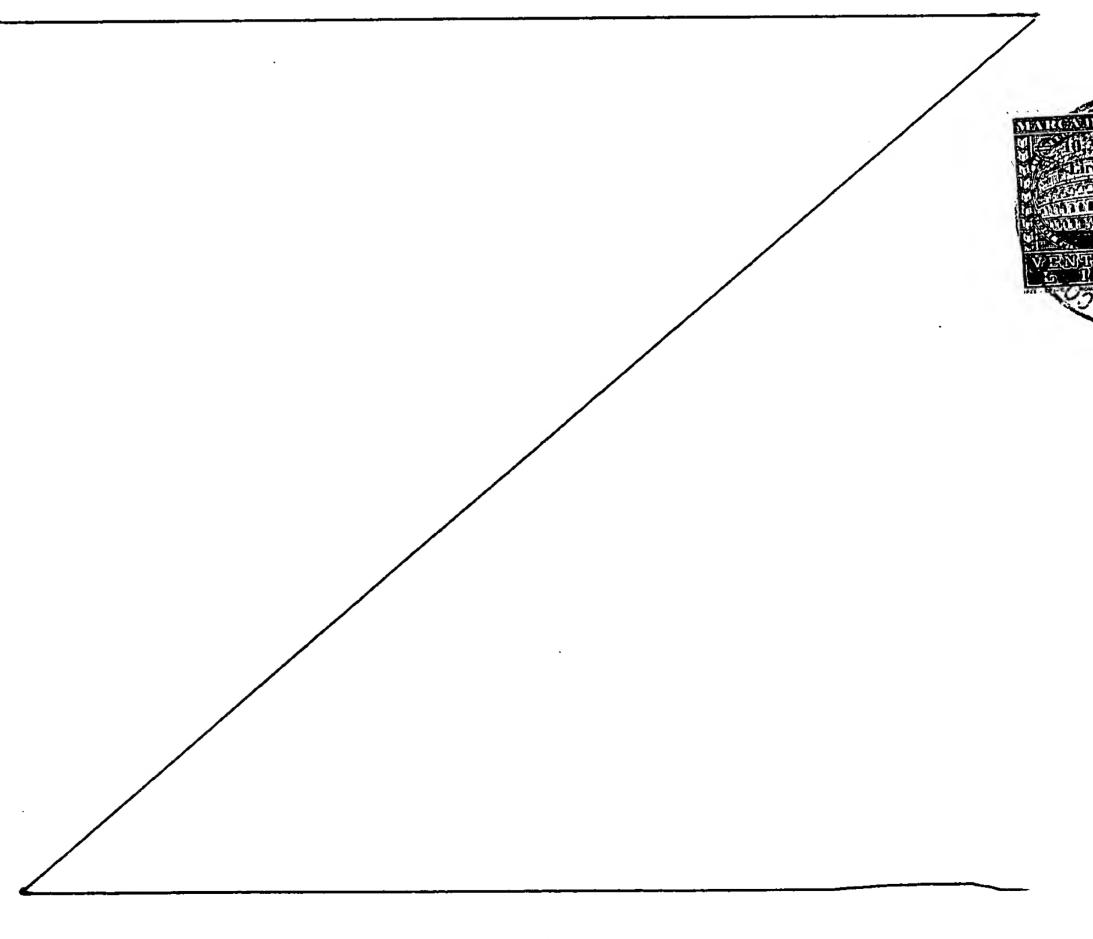


Tabella I

Zeolite Fase					:
		Selettività	tività		Capacita
	Etb/Px	Px/Px	Mx/Px	Ox/Px	Adsorbente
obinoi I	╀	1.000	1,731	1,957	1
	_		2 0 7 2	4 2 4 2	17.30%
Vapore	re 0,568	1,000	2,073	0,0,1	20,
abirioi -		1.000	1,353	1,000	•
			1 767	1 275	16.00%
13 - X - Sr Vapore	re 0,393	1,000	/0/	1,470	10,00,01

# Tabella II

				ļ	T	1	Dannorto	
		% Ftb in	% Etb nel	embo	ешро		Nappolice Signature	
es.	Colonne	Alimentazione	Raffinato	fase	ciclo	recuperato	Des/Mix	
		שוויפווומקווים			٥٥٠			
					CICIO			
			70 0 00	000	0000	%U & V	ان ان	
4	01.0	%0 86	% 5.66	1800	2000	40,0		
n	בחמ	2/0/00		0000	0000	KG 00%	ە س	
ď	Tro	%0.66	% 6.66 6.06	2200	0000	00,00	2,1	
<b>)</b>	)	2, 2, 2						

W.

#### Rivendicazioni

- 1) Procedimento per separare miscele di isomeri idrocarburici in fase gas su setacci molecolari caratterizzato dal fatto di comprendere i seguenti stadi:
  - (a) alimentare le miscele di isomeri idrocarburici ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna adsorbente primaria, in cui viene adsorbita parte degli isomeri con maggiore selettività verso-i-setacci molecolari;
  - (b) alimentare l'effluente dalla colonna, o dalle colonne, adsorbente primaria ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna adsorbente secondaria, in cui viene adsorbita la restante parte degli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con minore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente già presente nella colonna;
  - (c)alimentare il desorbente ad una colonna, o più colonne, avente la funzione di colonna desorbente, da cui esce una corrente contenente gli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente stesso,
  - (d) alimentare la corrente contenente gli isomeri con minore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna adsorbente secondaria, ad una unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciclare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente;

(e) alimentare la corrente contenente gli isomeri con maggiore selettività verso i setacci molecolari ed il desorbente, uscente dalla colonna, o dalle colonne, avente la funzione di colonna desorbente, ad una altra unità di distillazione per il recupero del desorbente da riciclare alla colonna, o alle colonne, avente funzione desorbente, essendo gli stadi (a), (b) e (c) effettuati mediante un numero di fasi uguale a tre ed un numero di colonne, dotate di letti fissi di setacci melecolari, uguale a tre oppure ad un multiplo di tre,

in modo che da una fase all'altra dette colonne passino alternativamente in sequenza da funzioni di colonna di adsorbimento secondaria, a funzioni di colonna di adsorbimento primaria, ed a funzioni di colonna di desorbimento.

- 2) Procedimento come da rivendicazione 1 dove gli adsorbimenti vengono condotti ad una temperatura compresa fra 20 e 180°C e ad una pressione compresa fra 1 e 10 bar.
- 3) Procedimento come da rivendicazione 1 dove il desorbente è un idrocarburo alifatico in fase vapore oppure un idrocarburo aromatico in fase vapore.
- 4) Procedimento come da rivendicazione 1 dove gli isomeri idrocarburici hanno un numero di atomi di carbonio minore o uguale a 10.

Il Mandatario Dr. Marco GENNARI

P

2 9 GIU. 2000

Fig. 1

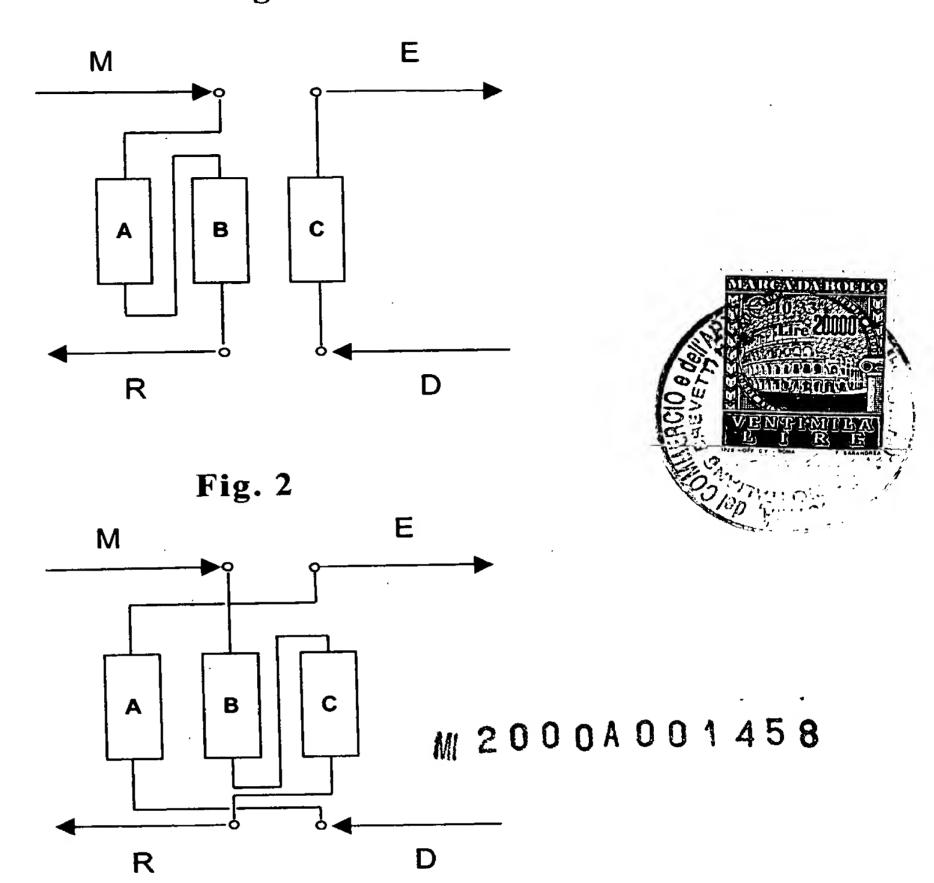


Fig. 3

M

B

C

R

D

Market B

Market B

R

D

Market B

Market

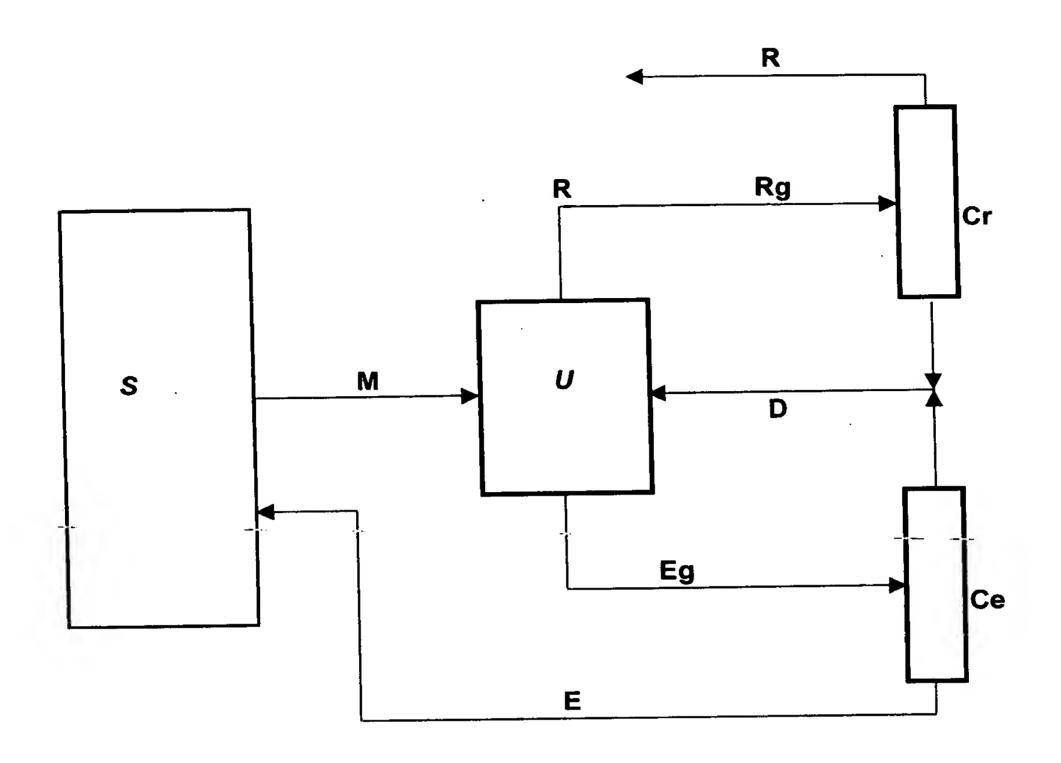


Fig. 4

Marafeur.

M 2000A001458

